EUROPEAN PATENT OFFICE

Patent Abstracts of Japan

PUBLICATION NUMBER

11307128

PUBLICATION DATE

15:31

05-11-99

APPLICATION DAITE

20-04-98

APPLICATION NUMBER

10109302

APPLICANT:

SHIN KOBE ELECTRIC MACH CO LTD:

INVENTOR

MAEJIMA TOSHIKAZU;

INT.CL.

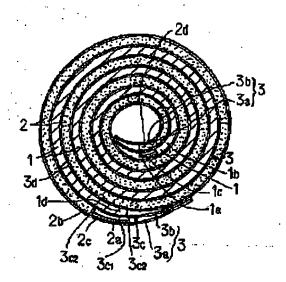
12/19/2006

HO1M 10/40 HO1M 2/16 HO1M 2/18

H01M 10/04

TITLE

LITHIUM ION SECONDARY BATTERY



ABSTRACT :

PROBLEM TO BE SOLVED: To prevent deposition of dendrite to the lead wire connecting part of a negative electrode current collector by constituting the separator part between the opposed end parts of a positive electrode plate containing transition metal oxide and the lead wire connecting part of the negative electrode current collector positioned on the outer peripheral side of a spiral plate group of a negative electrode plate containing a carbon material capable of doping/depoping lithium so as not to pass lithium ions.

SOLUTION: A strip positive electrode plate 1 having a positive electrode material layer 1b on a positive electrode current collector 1, a strip negative electrode plate 2 having a negative electrode material layer 2b on a negative electrode current collector 2b and a separator 3 such as an ion transmissive porous synthetic resin sheet, constitute a spiral plate group. A part of an inside winding layer 3b of the separator 3 between the negative electrode side lead wire connecting part 2c of the exposed one end part of the negative electrode current collecting body 2 on the outer peripheral side and the lengthwise directional end part 1d of the positive electrode plate 1, is formed as the nonporous checking part 3c by thermal contraction or the like so as not to pass a lithium ion. Even if the negative electrode plate 2 becomes deposition potential or less of lithium at rapid charge time, the lithium does not deposit in the negative electrode side lead wire connecting part 2c.

CORYRIGHT: (C)1999,JPO

_41130719BA AJ >

612-455-3801

(19)日本個特許点 (JP) (12) 公開特許公報 (A) (11)特許出額公開科号 特選平11-307128 (43)公開日 平成11年(1999)11月5日 (51) Int.Cl.4 職別出分 FΙ HOIM 10/40 HO 1M 10/40 2/16 2/16 2/18 2/18 10/04 10/04 審査請求 未請求 請求項の数 6 OL (金 5 頁) (21)出資券号 **特願平10-109302** (71) 出國人 000001203 新神戸電視株式会社 (22) 出版日 平成10年(1998) 4 月20日 東京都中央区日本福本町2丁目8番7号 東京都中央区日本樹本町2丁目8冊7号 新神戸電機株式会社内 (77) 発明者 前島 飲料 東京都中央区日本樹木町2丁目8番7号 新神戸電機株式会社内 (74)代理人 升理士 松本 英俊 (外1名) (54) 【発明の名称】 リチウムイオン二次電池 (57)【要約】 【課題】 負極集電体の負優側リード線接続部にリチウ ムが析出してデンドライトが発生するのを抑制できるリ チウムイオン二次電池を得る。 【解決手段】 正極板1と負極板2とをセパレータ3を 介して渦巻状に巻回して極板群を形成する。セパレータ 3の内側巻回層3bの負極順リード級接続部2cと正極 板1の他方の始部14との間の部分に、両者におけるリ チウムイオンの移動を阻止する無孔質の阻止部分3cを 形成する。

PAGE 26/63 * RCVD AT 12/19/2006 4:53:39 PM [Eastern Standard Time] * SVR:USPTO-EFXRF-6/31 * DNIS:2738300 * CSID:612-455-3801 * DURATION (mm-ss):10-04

(2)

HSML, P.C.

特開平11-307128

【特許請求の範囲】

【請求項1】 正極業電体にリチウムを含む選移金属酸化物を主成分とする正極材層が担持されてなる帯状の正極板と、負極集電体にリチウムのドープ及び脱ドープが可能な炭素材料を主成分とする負極材層が担持されてなる帯状の負極板とが帯状のセパレータを介して過巻状に参回されてなる極板群を有し、

前記極板群の内周割に位置する前記正極板の長手方向の一方の端部から前記正極単配体の一部が露出させられて 正極関リード線接続部が形成され、

前記極板群の外層側に位置する前記負極板の長手方向の一方の場部から前記負極無電休の一部が露出させられて 負極側リード線接続部が形成され、

前記正極期リード線接続部及び前記負極関リード線接続 部は巻回された前記セパレータによって形成された隣り 合う2つのセパレータ巻回層の間に配置され、巻回され た前記正極板の長手方向の他方の端部は内側に位置する 前記セパレータ巻回層を間に介して前記負板側リード線 接続部と対向するように配置されているリチウムイオン 二次電池であって、

前記負極関リード競技統部と前記正極板の前記他方の端部との間に位置する前記セバレータの部分は、リチウムイオンが通過しないように構成されていることを特徴とするリチウムイオン二次電池。

【調求項2】 前記セパレータの前記部分は無孔質であり、前記負極関リード親接続部と全面的に対向していることを特徴とする講求項1に記載のリチウムイオン二次 電池。

【請求項3】 前記部分は、前記負を関リード線接続部と全面的に対向する対向部と該対向部から前記極板群の周方向両側に延びる一対の延長部とを有していることを特徴とする請求項2に記載のリチウムイオン二次電池。 【請求項4】 前記セパレータはイオン通過性を有する有孔質の合成樹脂シートからなり、

前記部分は、前記合成樹脂シートの一部が熱収縮されて 形成されていることを特徴とする請求項2に記載のリチ ウムイオン二次電池。

【諧求項5】 前記セパレータは、ポリエチレン、ポリ プロピレン、またはポリエチレンとポリプロピレンのラ ミネートからなるシートにイオンの通過を許容する多数 の黄連孔が形成されて構成され、

前記部分には、前記粛道孔が形成されていないことを特 領とする請求項1に記載のリチウムイオン二次電池。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はリチウムイオン二次 電池に関するものであり、特に正値板と負債板とがセパ レータを介して過巻状に巻回されてなる極板群を有する リチウムイオン二次電池に関するものである。

[0002]

【従来の技術】負極活物質に金属リチウムを用いるリチウム電池は、高いエネルギーを有するものの、充放電の 繰り返しにより、負極板にリチウムが針状に析出するい の場合により、負極板にリチウムが針状に析出するい 成長し、セパレータを突き破って圧極板に強すると電池 内で地絡が生じ、電池性能が若しく低下すると共に最悪 の場合には電池が破裂、爆発するおそれがある。そこ リチウムのドーア及び脱ドーフが可能な皮素材をして、リチウムのドーア及び脱ドーフが可能な皮素材をの 直極板の負極材として用い、一個などで、一個などでで、リチウムのドーア及び脱ドーフが可能な皮素が根板の 直極板の負極材として用い、一個などでで、一個などでで、 りをして用いるリチウムイオン二次電池が提案を で、この様の電池として、金属箔からなる負極集電体に 負極板層が形成された負極板と、一個が形成された 負極板層が形成された負極板とをセパレータを介して過過 状に巻回した極板群を電池田内に配配した過巻型のリチウムイオン二次電池が知られている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】道常、渦巻型のリチウ ムイオン二次電池では、負極板の長手方向の一方の端部 から負極集選体の一部が露出して電池の負極場子と接続 するリード線が接続される負極側リード線接続部が形成 されている。そして、この負極側リード線接続部は内側 に位置するセパレータ巻回暦を間に介して正極板の端部 と対向している。このような負種側リード線接続部は、 金属表面が直接セパレータを介して正復板と対向するた め、電池の充電条件によっては、表面にリチウムが析出 してデンドライトが発生することがある。通常の充電条 件により電池を充電する場合には、負極板の電位はリチ ウムの析出電位まで低下しないため負極側リード線接続 部にはリチウムは析出しないが、急速光電を行う場合に は、電流値、定電圧値等の条件によっては負極板の電位 がリチウムの析出電位以下になることがある。その場 合、集電体の負権側リード線接続部にリチウムが抗出し てしまうという問題があった。

【0004】本発明の目的は、負極集電体の負権側リード級接続部にリチウムが折出してデンドライトが発生するのを即制できるリチウムイオン二次電池を提供することにある。

[00051

PAGE 27/63 * RCVD AT 12/19/2006 4:53:39 PM [Eastern Standard Time] * SVR:USPTO-EFXRF-6/31 * DNIS:2738300 * CSID:612-455-3801 * DURATION (mm-ss):10-04

(3)

特開平11-307128

リード線接続部は巻回されたセパレータによって形成された隣り合う2つのセパレータ巻回層の間に配置され、 巻回された正極板の長手方向の他方の端部は内側に位置するセパレータ巻回層を間に介して負移側リード線接続 部と対向するように配置されている。

【0006】本発明では、負額側リード線接続部と正額 板の他方の端部との間に位置するセパレータの部分(以 下、単に限止部分という)を、リチウムイオンが通過し ないように構成する。

【0007】本発明によれば、負盤側リード線接続部と 正極板の他方の端部との間におけるリチウムイオンの移動が阻止されるため、急速充電等の際に負極板の電位が リチウムの折出電位以下になっても、負極集電休の負極 側リード線接続部にリチウムが折出するのを防ぐことが できる。

【0008】リチウムイオンが通過しないように構成する具体的な方法としては、セパレータの阻止部分を無孔質にすればよい。また、負極関リード級接続部と全面的に対向させれば、リチウムイオンの移動を大きく阻止することができる。

【0009】正極板と負極集電体の負極側リード線接続部との間におけるリチウムイオンの移動をほぼ完全に阻止するには、負極側リード線接続部と全面的に対向する対向部と該対向部から前記極複群の周方向両側に延びる一対の延長部とを有するように阻止部分を形成すればよい。

【0010】阻止部分は、合成御脂シートからなるセパレータの一部を熱収縮させれば、容易に形成できる。また、セパレータは、ポリエチレン、ポリプロピレン。またはポリエチレンとボリプロピレンのラミネートからなるシートにイオンの通過を許容する多数の貫通孔が形成されたものを用いることができる。このような材質は、熱収縮が容易なため、限止部分を容易に形成できる。【0011】

【発明の実施の形態】(実施例1)図1は、本実施例の リチウムイオン二次電池(公称容量1000mAh)の **極板群の街面図である。本図に示すように、極板群は、** 帯状の正極板1と帯状の負極板2とが帯状のセパレータ 3を介して渦巻状に塗回されて構成されている。正極板 1は、アルミ指からなる正極集電体12の両面にコバル ト酸リチウムからなる金属酸化物を主成分とする正極村 回16が形成されて構成されており150μmの厚みを 有している。具体的はは、正極板1は、コバルト酸リチ ウム(しiCoO2))からなる正徳材と炭素からなる薄 電助材とポリフッ化ピニリデン(PVDF)を重量比で 85:5:10で混錬した混鉱物をN-メチル-2-ビ ロリドン中に分散してスラリを作る。このスラリを、正 極発電体la(アルミ箔)に競布、乾燥して製造した。 正極板1の極板群の内層側における正極集電休1aの一 方の端部には、正極材度が形成されず築電休の一部が露

出する正極側リード線接続部1 cか形成されている。この正極側リード線接続部1 cはセパレータ3 の外間巻回 層3 a を間に介して負極板2の長手方向の他方の端部2 dと対向しており、正極端子と接続する図示しないリード線が接続されている。なお、正極材には、コパルト酸リチウム以外にニッケル酸リチウム、ニッケル・酸リチウムで記換したニッケル酸リチウム、またはマンガン酸リチウム等を用いることができる。

【0012】負極板2は、網箔からなる負極巣電体2a の両面に非晶質炭素材を主成分とする貝種材圏210が形 成されて構成されており200μmの厚みを有してい る。具体的には、負極板2は、非晶質炭素からなる負極 材とPVDFを重量比で90:10で混譲した捉練物を Nーメチルー2ーピロリドン中に分散してスラリゼ作 り、このスラリを、負極集電休2a(飼育)に捻荷、乾 燥して製造した。 負極板2の板板群の外周側における負 極集電体2aの一方の端部には、負極材層が形成されず 集電体の一部が露出する負極関リード線接続部2cmが 成されている。この負征側リード線接続部2cは、|セパ レータ3の内側巻回層3 bを介して正極板1 の長手方向 の他方の端部1dと対向しており、負極端子と接続する 図示しないリード線が接続されている。なお、単極材に は、非品質炭素以外に黒鉛等を用いることができるし 【0013】セパレータ3は、負極板2の外側を巡回す る外側巻回層3aと負極板2の内側を巻回する内側巻回 層3bとから構成されている。外側巻回層3a及び内側 巻回暦3 b は、それぞれボリエチレンのフィルムに多数 の孔が形成されたイオンの移動が可能な構造を有してお り、25 mmの厚みを有している。このような多数の孔 は、人工的に形成したものであり、セパレータうとして は、東機化学株式会社からE25MMSの商品名で販売

されているもの等を用いることができる。 【0014】セパレータ3の内側巻回層36の負機似り ード線接続部2cと正極板1の他方の端部1dkの間の 部分には、両者におけるリチウムイオンの移動を阻止す る阻止部分3cが形成されている。阻止部分3々は、図 2の機略図に示すように、極板の巻回工程において、セ パレータ3の内側巻回層36の一部を十対のヒートシー ラーHを用いて200℃の浪度で熱収縮することによっ て形成されている。一対のヒートシーラー!!は矢印方向 に可動して、セパレータ3の内側卷回展36の一部を熱 収益する。即ちセパレータ3の内側巻回層3 bは、阻止 部分3cと多孔質部3dとを有することになる。 この阻 止部分3cは、貝種側リード線接続部2cと全面的は対 向する対向部3 c1 と該対向部3 c1 から極板群の周方 向両側に延びる一対の延長部3 c2 . 3 c2 とを有して いる。一対の延長部3 c2 . 3 c2 の周方向両側に延び る長さは、リチウムイオンの移動を十分に阻止できる寸 法に定められている。

【0015】本実施の形態のリチウムイオン二次電池は、このような構造を有する優板群を用いて次のように製造する。まず、極板群を電池缶内に押入し、電池缶と負極側リード線とをスポット海接する。次に、体密比3:5のプロピレンカーボネートとジメチルカーボネートの混合溶媒に1モル/しの六フッ化燐酸リチウムを合有させた電解液を配池缶内に所定量注液する。次に、蓋部と正極側リード線とをスポット溶接してから、蓋部を絶縁休を介して配池缶にかしめて電池を完成する。

(実施例2) 本実施例のリチウムイオン二次電池は、ボリエチレンの代わりにポリプロピレンを用いてセパレータを形成し、その他は実施列1と同じ構造を有している。

【0016】(比較例1)本比較例のリチウムイオン二次電池は、阻止部分3cを形成せず、セパレータの内側 巻回層全体が多孔質部からなるセパレータを用い、その 他は実施例と同様の構造を有している。

【0017】次に上記各リチウムイオン二次電池を用いて寿命特性試験を行った。具体的には、下記の表1に示す条件1~3のそれぞれの充電と電流値1000mAで存り放電とをそれぞれ25±2℃の温度下で行い、放電容量が1サイクル目の放電容量の70%以下になったときのサイクル数(寿命サイクル数)各条件は、放電条件及び温度条件はいずれも同じであり、充電条件のみが表1に示すようにそれぞれ異なっている。表2はその測定結果を示している。

[0018]

【表1】

条件1	4. 2 V (制限電流債1000mA) 定電圧充電
	2. 5時間
条件2	4. 3V (制限循環航1000mA) 定電圧充電
-,	1. 6時間
条件8	4. 8 V (制限電流超2000mA) 定電圧充電
	1. 0時間

【表2】

	条件	サイクル契命数
実施例1	1_	852
"	2	751
"	8	715
突挫例 2	1	843
" .	2	749
* .	3	702
比較例1	1	673
	.8	8 8 5
"	.8	192

表2より実施例1及び2のリチウムイオン二次電池は、 比較例1のリチウムイオン二次電池に比べてサイクル丹 命が長いのが分る。特に負極板の電位がリチウムの析出 電位以下になりやすい条件2,3においては、サイクル 寿命の差が着しいのが分る。また、実施例1及び2の電 池を各条件において、それぞれ1サイクル後に解体した ところどの負極例リード線接続部にもリチウムの析出は 見られなかった。それに対して比較例1の電池では、1 サイクル後に解体したところ条件2及び3においては、 負極側リード線接轄部にリチウムの析出が見られた。 【0019】なお、本実施例では、負板材として非晶質 炭素材を用いたが、黒鉛を負極材として用いても構わな

[0020]

いのは勿論である。

【発明の効果】本発明によれば、負極側リード線接続部と正極板の他方の端部との間におけるリチウムイオンの移動が限止されるため、急速充電等の際に負極板の電位がリチウムの析出電位以下になっても、負極集電体の負極側リード線接続部にリチウムが析出するのを防ぐことができる。そのため、急速充電等の際に負極板の電位がリチウムの析出電位以下になっても、負極集電体の負極側リード線接続部にリチウムが析出するのを防ぐことができる。その結果、電池の内部知路を防止でき、電池の寿命を延ばすことができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の実施の形態のリチウムイオン二次電池 (公称容景1000mAh)の極板群の断面図である。 【図2】本発明の実施の形態のリチウムイオン二次電池 において、セパレータの阻止部分を形成する態株を説明 するために用いる図である。

【符号の説明】

- 1 正極板
- 1 a 正概集電体
- 1 b 正極材層
- 1 c. 正極側リード線接続部
- 2 負極板
- 2a 負極黨配体
- 2b 負極材層
- 2 c . 負極側リード線接続部
- 3 セパレータ
- 3 a 外側卷回層
- 3 b 内侧卷回图
- 3 c 阻止部分
- 3 c1 対阿部
- 3 c2 , 3 c2 一対の延長部

PAGE 29/63 * RCVD AT 12/19/2006 4:53:39 PM [Eastern Standard Time] * SVR:USPTO-EFXRF-6/31 * DNIS:2738300 * CSID:612-455-3801 * DURATION (mm-ss):10-04

(5)

特開平11-307128

